METHOD FOR THE HYDROGENATION OF MALEIC ANHYDRIDE AND RELATED COMPOUNDS IN TWO SERIAL REACTION ZONES

Publication number: WO0248129 Publication date: 2002-06-20

Inventor: BORCHERT HOLGER (DE); SCHLITTER STEPHAN

(DE); FISCHER ROLF-HARTMUTH (DE); ROESCH MARKUS (DE); STEIN FRANK (DE); RAHN RALF-THOMAS (DE); WECK ALEXANDER (DE); KAIBEL

GERD (DE)

Applicant: BASF AG (DE); BORCHERT HOLGER (DE);

SCHLITTER STEPHAN (DE); FISCHER ROLF-HARTMUTH (DE); ROESCH MARKUS (DE); STEIN FRANK (DE); RAHN RALF-THOMAS (DE); WECK

ALEXANDER (DE); KAIBEL GERD (DE)

Classification:

- international: C07B61/00; C07D307/08; C07D307/33; C07B61/00;

C07D307/00; (IPC1-7): C07D307/08

- European: C07D307/08

Application number: WO2001EP14393 20011207 Priority number(s): DE20001061557 20001211

Also published as:

US6831182 (B2)
US2004034240 (A1)
EP1349844 (A0)
DE10061557 (A1)
CN1479732 (A)

more >>

Cited documents:

US5072009 WO9935136 US5149836

Report a data error here

Abstract of WO0248129

The invention relates to a method for the gas phase hydrogenation of C4 dicarboxylic acids and/or derivatives thereof to give optionally substituted gamma -butyrolactone and/or tetrahydrofuran on a catalyst, based on copper oxide, comprising a first reaction zone, in which the C4 dicarboxylic acid and/or derivatives thereof react to give a mixture mainly containing optionally substituted gamma -butyrolactone and a second zone connected thereto in which the optionally substituted gamma -butyrolactone contained in the mixture from the first hydrogenation stage is reacted to give optionally substituted tetrahydrofuran at a temperature which is lower than the temperature in the first hydrogenation step.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 20. Juni 2002 (20.06.2002)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 02/48129 A1

(51) Internationale Patentklassifikation⁷: C07D 307/08

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP01/14393

(22) Internationales Anmeldedatum:

7. Dezember 2001 (07.12.2001)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität: 100 61 557.0 11. Dezember 2000 (11.12.2000) Di

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; 67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): BORCHERT, Holger [DE/DE]; Margreiderstrasse 14, 67278 Bockenheim (DE). SCHLITTER, Stephan [DE/DE]; Mainstrasse 2, 67117 Limburgerhof (DE). FISCHER, Rolf-Hartmuth [DE/DE]; Bergstrasse 98, 69121 Heidelberg (DE). RÖSCH, Markus [DE/DE]; Friedrich-Ebert Strasse 115 a, 55276 Oppenheim (DE). STEIN, Frank [DE/DE];

Eduard-Jost-Strasse 12, 67098 Bad Dürkheim (DE). RAHN, Ralf-Thomas [DE/DE]; Cannabichstrasse 8, 68167 Mannheim (DE). WECK, Alexander [DE/DE]; Buttstädterstrasse 9, 67251 Freinsheim (DE). KAIBEL, Gerd [DE/DE]; Robert-Bosch-Strasse 4, 68623 Lampertheim (DE).

- (74) Anwalt: ISENBRUCK, Günter; Bardehle, Pagenberg, Dost, Altenburg, Geissler, Isenbruck Theodor-Heuss-Anlage 12, 68165 Mannheim (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (national): CN, JP, KR, US.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR).

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der f
 ür Änderungen der Anspr
 üche geltenden Frist; Ver
 öffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: METHOD FOR THE HYDROGENATION OF MALEIC ANHYDRIDE AND RELATED COMPOUNDS IN TWO SERIAL REACTION ZONES

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HYDRIERUNG VON MALEINSÄUREANHYDRID UND VERWANDTEN VERBINDUNGEN IN ZWEI HINTEREINANDERGESCHALTETEN REAKTIONSZONEN

(57) Abstract: The invention relates to a method for the gas phase hydrogenation of C_4 dicarboxylic acids and/or derivatives thereof to give optionally substituted γ -butyrolactone and/or tetrahydrofuran on a catalyst, based on copper oxide, comprising a first reaction zone, in which the C_4 dicarboxylic acid and/or derivatives thereof react to give a mixture mainly containing optionally substituted γ -butyrolactone and a second zone connected thereto in which the optionally substituted γ -butyrolactone contained in the mixture from the first hydrogenation stage is reacted to give optionally substituted tetrahydrofuran at a temperature which is lower than the temperature in the first hydrogenation step.

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung beschreibt ein Verfahren der Gasphasenhydrierung von C_4 -Dicarbonsäuren und/oder deren Derivate zu gegebenenfalls substituiertem γ -Butyrolacton und/oder Tetrahydrofuran an einem Katalysator auf Cu-Oxid-Basis, umfassend eine erste Reaktionszone, in der die C_4 -Dicarbonsäure und/oder deren Derivate zu einem hauptsächlich gegebenenfalls substituiertes γ -Butyrolacton enthaltenden Gemisch umgesetzt wird, und eine sich daran anschließende zweite Reaktionszone, in der das im Gemisch aus der ersten Hydrierstufe befindliche gegebenenfalls substituierte γ -Butyrolacton bei einer Temperatur, die niedriger ist als die Temperatur in der ersten Hydrierstufe, zu gegebenenfalls substituiertem Tetrahydorfuran umgesetzt wird.



/O 02/48129 A1

5

10

15

20

30

35

Verfahren zur Hydrierung von Maleinsäureanhydrid und verwandten Verbindungen in zwei hintereinandergeschalteten Reaktionszonen

Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von gegebenenfalls alkylsubstituiertem γ-Butyrolacton und Tetrahydrofuran durch katalytische Hydrierung in der Gasphase von Substraten, die ausgewählt sind aus der Gruppe bestehend aus Maleinsäure und Bernsteinsäure und Derivaten dieser Säuren. Darunter werden im Rahmen der vorliegenden Erfindung Ester und Anhydride verstanden, wobei diese, ebenso wie die Säuren, einen oder mehrere Alkylsubstituenten aufweisen können. Mit dem Verfahren können hohe Ausbeuten erzielt werden und das Verhältnis der beiden Produkte zueinander mit hoher Variabilität eingestellt werden kann. Das erfindungsgemäße Verfahren wird in zwei hintereinandergeschalteten Reaktionszonen durchgeführt.

Die Herstellung von γ-Butyrolacton (GBL) und Tetrahydrofuran (THF) durch Gasphasenhydrierung von Maleinsäureanhydrid (MSA) ist eine seit vielen Jahren bekannte Reaktion. Zur Durchführung dieser katalytischen Reaktion sind in der Literatur zahlreiche Katalysatorsysteme beschrieben. Diese sind zum großen Teil häufig Cr-haltig. Je nach Zusammensetzung des Katalysators und den gewählten Reaktionsparametern werden mit derartigen Katalysatoren unterschiedliche Produktverteilungen erreicht.

Mögliche weitere Edukte zur Herstellung von GBL und THF sind neben MSA die Maleinsäure selbst, Bernsteinsäure und deren Anhydrid sowie Ester dieser Säuren. Sollen GBL und THF hergestellt werden, die Alkylsubstituenten aufweisen, so bietet es sich an, von den vorstehend genannten Säuren, Estern und Anhydriden auch die entsprechend alkylsubstituierten Spezies zu verwenden.

In der US 3,065,243 ist ein Verfahren offenbart, bei dem Kupferchromit als Katalysator dient. Laut Beschreibung und Beispielen entstehen bei dieser Reaktionsführung noch beträchtliche Mengen an Bernsteinsäureanhydrid (BSA), das im Kreis gefahren werden muß. Wie bekannt ist, treten dabei häufig verfahrenstechnische Probleme aufgrund der Kristallisation des BSA oder auch daraus entstehender Bernsteinsäure mit anschließender Verstopfung von Rohrleitungen auf.

WO 02/48129 PCT/EP01/14393 - 2 -

Die Offenbarung von weiteren Kupferchromit-Katalysatoren zur Hydrierung von MSA finden sich zum Beispiel in den Druckschriften US 3,580,930, US 4,006,165, der EP-A 638 565 sowie der WO 99/38856. Laut Offenbarung lassen sich mit den dort beschriebenen Katalysatoren hohe Ausbeuten an GBL erzielen. THF wird jeweils nur in Spuren gebildet. Oftmals ist es jedoch so, daß höhere Mengen an THF aus mehreren Gründen erwünscht sind.

5

10

15

20

25

30

35

Ein Verfahren, das dies gestattet, wird in der US 5,072,009 offenbart. Die gemäß diesem Patent verwendeten Katalysatoren entsprechen der allgemeinen Formel Cu₁Zn_bAl_cM_dO_x, in der M mindestens ein Element ist, das ausgewählt ist aus der Gruppe bestehend aus den Gruppen IIA und IIIA, VA, VIII, Ag, Au, den Gruppen IIIB bis VIIB sowie Lanthaniden und Aktinoiden des Periodensystems der Elemente; b ist eine Zahl zwischen 0,001 und 500, c eine Zahl zwischen 0,001 und 500 und d eine Zahl von 0 bis < 200 und x entspricht der Anzahl an Sauerstoffatomen, die nach den Valenzkriterien notwendig sind. Obwohl ausgesagt wird, daß die Katalysatoren entsprechend dieser Patentschrift kein Chrom enthalten müssen, werden in allen Beispielen chromhaltige Katalysatoren beschrieben. Nach diesen Beispielen wird eine maximale THF-Ausbeute von 96% erhalten, die Hydrierung wird bei Drücken von 20 bis 40 bar durchgeführt.

Prinzipiell nachteilig an allen oben beschriebenen Katalysatorsystemen ist die Anwesenheit von Chromoxid, dessen Verwendung aufgrund der akuten Toxizität vermieden werden sollte. Auch derartige Cr-freie Katalysatorsysteme zur Herstellung von GBL durch Hydrierung von MSA sind im Stand der Technik beschrieben. Beispiele für derartige Katalysatorsysteme finden sich in den Druckschriften WO 99/35139 (Cu-Zn-Oxid), WO 95/22539 (Cu-Zn-Zr) sowie der US 5,122,495 (Cu-Zn-Al-Oxid). Alle diese Katalysatorsysteme ermöglichen hohe Ausbeuten an GBL, bis zu 98%, dabei wird die Bildung von THF jedoch nicht oder nur in Spuren beobachtet. Zwar läßt sich dessen Bildung, wie bekannt ist, durch eine Erhöhung der Reaktionstemperatur oder längere Verweilzeiten im Reaktor begünstigen, gleichzeitig steigt jedoch auch der Anteil unerwünschter Nebenprodukte, beispielsweise Butanol, Butan, Ethanol oder Ethan.

Ein ausschließlich aus Cu- und Al-Oxiden aufgebauter Katalysator für die MSA-Gasphasenhydrierung zu GBL wird in der WO 97/24346 offenbart. Auch hier finden sich die gleichen Nachteile wie bei den im vorstehenden Absatz beschriebenen Druckschriften, nämlich nur untergeordnete bzw. spurenweise Bildung von THF.

Die Verwendung eines Katalysators mit prinzipiell gleicher Zusammensetzung wie in der WO 97/24346 beschrieben, nämlich basierend auf Cu-Al-Oxiden, wird auch in der JP 2 233 631 offenbart. Das Ziel dieser Erfindung liegt dabei darin, die Hydrierung von MSA so durchzuführen, daß als Hauptprodukte THF und 1,4-Butandiol neben nur geringen oder gar keinen Mengen GBL entstehen. Dieses wird dann durch die Verwendung der auf gemischten Cu-Al-Oxiden basierenden Katalysatoren sowie durch Einhalten bestimmter Reaktionsbedingungen erreicht. Typische, mit diesem Verfahren erhaltene Mischungen enthalten ca. 15 bis 20 Mol-% 1,4-Butandiol und 60 bis 80 Mol-% THF, wobei die Menge an THF sogar entsprechend einem Beispiel auf über 99 Mol-% gesteigert werden kann. Dies wird dadurch erreicht, daß GBL als Lösungsmittel eingesetzt wird, und zwar in einem mehrfachen Überschuß. Wird dagegen ohne Lösungsmittel gearbeitet, sinken die Ausbeuten beträchtlich auf Werte von 75 %.

5

10

15

20

Die EP-A 0 404 408 dagegen offenbart einen Katalysator für die MSA-Hydrierung, dessen Aufbau prinzipiell anders ist als derjenige der Katalysatoren in den vorstehend genannten Referenzen. Das katalytisch aktive Material entspricht dabei im wesentlichen dem Material, das in der oben zitierten US 5,072,009 offenbart ist. Das Material wird dann auf einem im wesentlichen inerten, mindestens teilweise porösen, eine äußere Oberfläche aufweisenden Träger aufgetragen. Das katalytisch aktive Material haftet an der äußeren Oberfläche des Trägers. Im Gegensatz zu dem entsprechenden, nicht auf einem Träger angebrachten Katalysator, der als Hauptprodukt THF liefert, entsteht hierbei GBL als bevorzugtes Produkt. Auch hierbei enthalten sämtliche in den Beispielen verwendeten Katalysatoren Cr. Nachteilig ist hierbei auch die große Menge an gebildetem BSA.

Alle die in den vorstehend genannten Druckschriften beschriebenen Katalysatortypen weisen den Nachteil auf, daß sie noch eine große Menge an unerwünschtem Nebenprodukt liefern bzw. nur für die Herstellung eines der prinzipiell erwünschten Hauptprodukte THF und GBL einsetzbar sind. Häufig enthalten die Katalysatoren auch Cr.

Ein zweistufiges Verfahren zur Hydrierung von MSA ist in der Patentschrift US, 5,149,836 beschrieben. Mit diesem Verfahren können GBL und THF mit einem einstellbaren Selektivitätsverhältnis von 15 bis 92% GBL bzw. 7 bis 83% THF produziert werden. Das Verfahren umfaßt eine erste Stufe, in der MSA an einem ersten Katalysatorbett aus 30 bis 65 Gew.-% CuO, 18 bis 50 Gew.-% ZnO und 8 bis 22 Gew.-% Al₂O₃ zu einem überwiegend GBL enthaltenden Gasgemisch hydriert wird. An einem zweiten Katalysatorbett, bestehend aus 10 bis 50 Gew.-% CuO, 30 bis 65 Gew.-% ZnO und 3 bis 20 Gew.-% Cr₂O₃ wird das in der ersten Stufe erhaltende GBL zu THF hydriert. Die

Temperaturen der ersten Hydrierung liegen zwischen 200 und 400°C, die der zweiten zwischen 200 bis 350°C, vorzugsweise 250 bis 280°C. Nach den Beispielen liegt die Reaktionstemperatur in der ersten Stufe bei Werten von 245 bis 275°C, die der zweiten Stufe bei Werten von 250 bis 280°C. Bei einer Temperatur von 250°C wird dabei in der zweiten Hydrierstufe hauptsächlich Butandiol gebildet, wogegen bei 280°C hauptsächlich THF entsteht.

5

10

15

20

In WO 99/35136 wird ein weiteres Verfahren zur Herstellung von THF und GBL in wechselnden relativen Mengenverhältnissen beschrieben. Als Edukte dienen Maleinsäureoder Bernsteinsäureanhydrid oder Fumarsäureester. Diese werden in einer ersten Stufe an
einem kupferbasierenden Heterogenkatalysator mit Wasserstoff umgesetzt, vorzugsweise
werden Kupfer-Zinkoxid- oder stabilisierte Kupferchromit-Katalysatoren eingesetzt. In
einer zweiten Reaktionsstufe kommt ein saures Silicium-Aluminiumoxid zum Einsatz.
Nachteilig an diesem Verfahren ist neben der Verwendung von zwei völlig
unterschiedlichen Katalysatoren auch die nur eingeschränkte Flexibilität bezüglich des
Produktmixes, da das Verhältnis GBL: THF nur im Bereich von 70: 30 bis 40: 60 variiert
werden kann.

Es ist die Aufgabe der vorliegenden Erfindung, ein Verfahren der Gasphasenhydrierung von Maleinsäure und/oder Bernsteinsäure und/oder den oben erwähnten Derivaten zur Verfügung zu stellen, mit dem gegebenenfalls substituiertes GBL und/oder THF herstellbar ist und das es gestattet, diese beiden Produkte in stark variierenden relativen Mengenverhältnissen zueinander und in hohen Ausbeuten herzustellen.

Diese Aufgabe wird gelöst durch ein Verfahren der Gasphasenhydrierung von C4Dicarbonsäuren und/oder deren Derivaten zu gegebenenfalls substituiertem γ-Butyrolacton
und/oder Tetrahydrofuran an einem Katalysator auf Cu-Oxid-Basis, umfassend eine erste
Hydrierstufe, in der die C4-Dicarbonsäure oder deren Derivat zu einem gegebenenfalls
substituiertes γ-Butyrolacton als Hauptprodukt enthaltenden Gemisch umgesetzt wird, und
eine sich daran anschließende zweite Hydrierstufe, in der das im Gemisch aus der ersten
Hydrierstufe befindliche, gegebenenfalls substituierte γ-Butyrolacton bei einer Temperatur,
die niedriger ist als die Temperatur in der ersten Hydrierstufe, zu gegebenenfalls
substituiertem Tetrahydrofuran umgesetzt wird.

Unter dem Begriff C₄-Dicarbonsäuren und deren Derivate werden im Bezug auf die vorliegende Anmeldung verstanden Maleinsäure und Bernsteinsäure, die gegebenenfalls einen oder mehrere C₁-C₆-Alkylsubstituenten aufweisen sowie die Anhydride und Ester

WO 02/48129 PCT/EP01/14393 - 5 -

dieser gegebenenfalls alkylsubstituierten Säuren. Ein Beispiel einer solchen Säure ist Citraconsäure. Vorzugsweise wird MSA eingesetzt.

Es wurde überraschend gefunden, daß durch den Einsatz der Cr-freien Hydrierkatalysatoren, die hintereinandergeschaltet sind, sowie das Einhalten bestimmter Reaktionsbedingungen das Produktverhältnis von GBL: THF in weiten Grenzen variiert werden kann.

10

15

20

25

30

35

In beiden Reaktionszonen wird dabei ein Cr-freier Katalysator auf der Basis von Cu-Oxid verwendet. Dieses ist in Mengen von 5 bis 100 Gew.-% vorhanden. Der Katalysator kann weiterhin ein oder mehrere Metalle oder eine Verbindung davon, vorzugsweise ein Oxid, aus der Gruppe bestehend aus Al, Si, Zn, La, Ce, den Elementen der Gruppe IIIA bis VIIIA sowie den Gruppen IA und IIA, in Mengen von 0 bis 95 Gew.-% aufweisen. Die Katalysatoren, die in den beiden Reaktionszonen verwendet werden, können dabei identisch sein oder unterschiedliche Zusammensetzungen aufweisen. Welche dieser beiden Ausführungsformen gewählt wird, richtet sich beispielsweise nach der gewünschten Produktzusammensetzung.

Die Gruppe des Periodensystems der Elemente werden im Zusammenhang mit der vorliegenden Erfindung nach der alten IUPAC-Nomenklaatur bezeichnet.

Die in der ersten Hydrierstufe verwendeten Katalysatoren enthalten vorzugsweise 5 bis 100 Gew.-% CuO, 0 bis 80 Gew.-% ZnO und 0 bis 95 Gew.-% Al₂O₃, insbesondere 20 bis 80 Gew.-% CuO, 10 bis 40 Gew.-% ZnO und 5 bis 60 Gew.-% Al₂O₃. Die in der zweiten Hydrierstufe benutzen Katalysatoren enthalten vorzugsweise 5 bis 80 Gew.-% CuO, 0 bis 80 Gew.-% ZnO und 0 bis 60 Gew.-% Al₂O₃, insbesondere 20 bis 60 Gew.-% CuO, 0 bis 60 Gew.-% ZnO und 10 bis 50 Gew.-% Al₂O₃.

Das gemischte, erfindungsgemäß verwendete Oxid kann auch die jeweiligen Metalle in elementarer Form enthalten. Diese entstehen insbesondere unter einer reduzierenden Wasserstoffatmopshäre. Generell wird der Katalysator vor dem Einsatz in die Reaktion einer Aktivierung, im allgemeinen einer Wasserstoffvorbehandlung, unterzogen. Dadurch wird die aktive Katalysatorspezies hergestellt. Dies geschieht durch ein teilweises Reduzieren der in der Katalysatormischung vorhandenen Oxide zum elementaren Metall, das in der erfindungsgemäßen katalytischen Reaktion aktiv ist.

Vorzugsweise wird in der ersten Hydrierstufe eine Temperatur von ≥200°C, insbesondere 230 bis 300°C, eingehalten. Als Primärprodukt dieser ersten Hydrierung entsteht gegebenenfalls substituiertes Bernsteinsäureanhydrid (BSA), das dann weiter zu gegebenenfalls substituiertem GBL hydriert wird. Bei zu niedriger Temperatur ist daher eine Desaktivierung des Katalysators durch Belegung mit schwerflüchtigem BSA zu beobachten, wenn die Hydrierreaktion unterhalb von 200°C durchgeführt wird.

5

10

15

20

25

30

Die Reaktion wird so durchgeführt, daß in der ersten Reaktionszone das Eduktgemisch mit Wasserstoff zu einem Produktgemisch umgesetzt wird, das überwiegend gegebenenfalls substituiertes GBL enthält. Hierfür wird das Eduktgemisch verdampft und mit einem Wasserstoff enthaltenden Gasstrom durch den Reaktor geleitet. Dabei wird versucht, den Wasserstoffanteil in dem Gasstrom möglichst hoch einzustellen. Es können andere gasförmige Komponenten, wie Wasserdampf, Kohlenwasserstoffe wie Methan, Ethan oder n-Butan, oder Kohlenmonoxid, vorhanden sein. Die Reaktionsbedingungen (Temperatur, Druck, GHSV, MSA-Eingangskonzentration) sowie der Katalysator werden so gewählt, daß die GBL-Ausbeute maximal wird, während die Bildung von BSA oder Überhydrierprodukten in untergeordnetem Maß eintritt. Es werden dabei GBL-Ausbeuten von mindestens etwa 30 % angestrebt. Bevorzugt sind GBL-Ausbeuten von mindestens etwa 50 %, insbesondere mindestens etwa 70 %. Zu hohe Temperaturen begünstigen die Bildung von unerwünschten Nebenprodukten.

Die Konzentration der Edukts liegt zwischen 0,1 und 5 Vol.-%, bevorzugt zwischen 0,2 und 3 Vol.-%. Bei wesentlich höheren Konzentrationen kondensiert das Edukt im Reaktor aus und belegt den Katalysator mit einem Flüssigkeitsfilm. Dies ist vor allem bei MSA zu beobachten. Wesentlich geringere Konzentrationen würden die Raum-Zeit-Ausbeute verringern und das Verfahren unnötig verteuern. Die GHSV (Gas Hourly Space Velocity = Volumenstrom des Reaktionsgases bei Normbedingungen bezogen auf das Katalysatorschüttvolumen) wird so eingestellt, daß die Edukte und das BSA vollständig umgesetzt werden, vorzugsweise auf Werte von 100 bis 10.000 h⁻¹. Der Druck liegt bei Werten von 0,5 bis 100 bar, vorzugsweise von 1 bis 50 bar, insbesondere < 20 bar. Höhere Drücke erleichtern zwar die Umsetzung der Edukte, verteuern jedoch auch die Kosten des Verfahrens. Als Reaktor eignen sich Rohrreaktoren, Rohrbündelreaktoren, in denen der Katalysator als feste Schüttung angeordnet ist, und Wirbelschichtreaktoren.

In der zweiten Reaktionszone wird eine Temperatur eingestellt, die unterhalb derjenigen in der vorherigen Hydrierstufe liegt. Vorzugsweise wird die zweite Hydrierung bei Temperaturen ≤ 280°C, vorzugsweise 150 bis 240°C, durchgeführt. Zu hohe Temperaturen

führen zur Bildung von Nebenprodukten durch Überhydrierung und somit zu Ausbeuteminderung. Generell wird so vorgegangen, daß das Reaktorabgas der ersten Reaktionszone anschließend in die zweite Reaktionszone geleitet wird, vorzugsweise ohne weitere Aufarbeitung. Da die Temperatur der zweiten Stufe niedriger als die der ersten ist, sollte das Reaktionsgas auf die Temperatur der zweiten Stufe abgekühlt werden. Als Reaktor für die zweite Stufe eignen sich ebenfalls Rohrreaktoren, Rohrbündelreaktoren oder Wirbelschichtreaktoren. Die Reaktionsbedingungen (Temperatur, Druck, GHSV) sowie der Katalysator in der zweiten Reaktionszone werden so ausgewählt, daß sich GBL entsprechend dem gewünschten Selektivitätsverhältnis zu gegebenenfalls substituiertem THF umsetzt. Zu tiefe Temperaturen führen zu einem unnötigen Verlust an Raum-Zeit-Ausbeute des Katalysators. Für die GHSV sowie für den Druck gelten die gleichen Bereiche wie im Fall der ersten Reaktionszone. Die Zusammensetzung des Reaktionsgases bei Eintritt in die zweite Stufe ist von den Bedingungen in der ersten Stufe abhängig. Entsprechend liegt die GBL-Konzentration zwischen vorzugsweise 0,2 und 2,0 Vol.-%. Das Produktgemisch kann nach den dem Fachmann bekannten Verfahren getrennt werden; der überschüssige Wasserstoff kann in Kreisgasfahrweise erneut zur Hydrierung eingesetzt werden.

10

15

20

25

30

Gemäß einer Variante der Erfindung sind für beide Reaktionszonen in einem Reaktor angebracht. Geeignet ist ein Rohrreaktor, ein Rohrbündelreaktor oder eine Kombination aus diesen. Zur Einstellung der bevorzugten Temperaturen in den beiden Reaktionszonen können ein oder mehrere Heizkreisläufe verwendet werden. Die hydrierende Umsetzung von MSA, Maleinsäure oder ihrer Ester zu GBL und THF ist mit einer großen Wärmefreisetzung verbunden. Hierbei ist die Reaktionsenthalpie der Reaktion zu GBL höher als die der Hydrierung von GBL zu THF. In einem nicht isotherm betriebenen Reaktor wird daher die Temperatur im vorderen Teil des Reaktors höher als im hinteren sein. Es ist daher besonders bevorzugt, durch dem Fachmann bekannte Maßnahmen ein Temperaturprofil entlang der Reaktionszonen im Reaktor einstellen. Die Form des Temperaturprofils hängt von dem Fachmann bekannten Parametern, beispielsweise der auf das Volumen bezogenen Katalysatoraktivität, von den Reaktionsbedingungen (Druck, GHSV und Eingangskonzentration der Edukte) sowie von der Geometrie und Thermostatisierung des Reaktors ab.

Das erfindungsgemäße Verfahren erlaubt (GBL + THF)-Ausbeuten, die bei ≥ 98% liegen.

Das Verhältnis GBL/THF läßt sich in Bereichen von ca. 90: 10 bis 0: 100 variieren.

Beispiel

5

10

15

20

25

In der ersten Reaktionszone wurden 100 ml eines Katalysators der Zusammensetzung 70 Gew.-% CuO, 25 Gew.-% ZnO und 5 Gew.-% Al₂O₃ mit 100 ml Glasringen der gleichen Größe gemischt und in einen Rohrreaktor gefüllt. Der Reaktor war temperiert und wurde von oben nach unten mit dem Reaktionsgas durchströmt. MSA wurde als Schmelze in einen bei 200°C betriebenen Verdampfer gepumpt, wo es in einem Wasserstoffstrom verdampft wurde. Das MSA-Wasserstoff-Gasgemisch mit einer MSA-Konzentration von 1,0 Vol.-% wurde dann durch den Reaktor geleitet. Um das Gas auf die Reaktionstemperatur vorzuheizen, wurde oberhalb der Katalysatorschüttung eine Schüttung aus 100 ml Glasringen eingefüllt.

Vor dem Einspeisen des MSA-Wasserstoffgemisches wurde der Katalysator einer Wasserstoffvorbehandlung unterzogen. Dazu wurde zunächst der Reaktor mit 200 Nl/h Stickstoff bei Atmosphärendruck gespült und gleichzeitig innerhalb einer Stunde auf eine Temperatur in der Katalysatorschüttung von 180°C aufgeheizt. Danach wurde der Stickstoffvolumenstrom auf 950 Nl/h erhöht und zusätzlich 50 Nl/h Wasserstoff eingespeist. Dabei wurde eine leichte Temperaturerhöhung in der Katalysatorschüttung auf etwa 250°C beobachtet. Nachdem die Temperatur in der gesamten Katalysatorschüttung auf 190°C abgekühlt war, wurde der Stickstoffvolumenstrom allmählich auf 500 Nl/h erniedrigt und der Wasserstoffstrom auf 500 Nl/h erhöht. Schließlich wurde der Stickstoffvolumenstrom abgeschaltet und der Wasserstoffstrom auf 600 Nl/h angehoben.

Die Reaktion wurde bei 5 bar Druck und 240°C durchgeführt. Die GHSV betrug 3000h⁻¹.

Bei vollständigem MSA-Umsatz wurde BSA im Reaktorabgas nicht nachgewiesen. Die Selektivitäten zu GBL und THF betrugen 88 bzw. 10%. Überhydrierprodukte (hauptsächlich Butanol und Butan) wurden mit 2% Selektivität gebildet.

Die Reaktionsabgase wurden dann in die zweite Reaktionszone geleitet. Diese wurde hergestellt, indem 100 ml eines Katalysators der Zusammensetzung 40 Gew.-% CuO, 40 Gew.-% ZnO und 20 Gew.-% Al₂O₃ mit 100 ml Glasringen der gleichen Größe gemischt und in einen Rohrreaktor gefüllt wurden. Vor Durchführung der Reaktion wurde der Katalysator nach der oben beschriebenen Wasserstoffvorbehandlung formiert. Die Reaktionsabgase wurden zur Temperatureinstellung vor dem Einspeisen in die zweite Reaktionszone in einem bei 150°C betriebenen Verdampfer mit einem Wasserstoffstrom gemischt. Das GBL-THF-Wasserstoff-Gasgemisch mit einer Zusammensetzung von 1,0

WO 02/48129 PCT/EP01/14393 - 9 -

Vol.-% GBL und 0,1 Vol.-% THF wurde dann durch den Reaktor geleitet. Die Reaktion erfolgte bei 190°C und 5 bar. Die GHSV betrug 3000 h⁻¹.

Sämtliches im Reaktionsabgas befindliches GBL wurde vollständig umgesetzt. Die Ausbeute an THF bezogen auf das eingesetzte GBL betrug > 99%. Es wurde keine Nebenproduktbildung beobachtet.

Durch Erniedrigung der Temperatur kann der GBL-Umsatz herabgesetzt werden, wodurch das Reaktionsgas mehr GBL und weniger THF beinhaltet. Im Extremfall kann die Temperatur so weit gesenkt werden, daß keine Umsetzung des GBL erfolgt.

15

10

20

25

30

35

Patentansprüche

1. Verfahren der Gasphasenhydrierung von C₄-Dicarbonsäuren und/oder deren Derivaten zu gegebenenfalls substituiertem γ-Butyrolacton und/oder Tetrahydrofuran an einem Katalysator auf Cu-Oxid-Basis, umfassend eine erste Reaktionszone, in der die C₄-Dicarbonsäure und/oder deren Derivate zu einem gegebenenfalls substituiertes γ-Butyrolacton als Hauptprodukt enthaltenden Gemisch umgesetzt wird, und eine sich daran anschließende zweite Reaktionszone, in der das im Gemisch aus der ersten Hydrierstufe befindliche gegebenenfalls substituierte γ-Butyrolacton bei einer Temperatur, die niedriger ist als die Temperatur in der ersten Hydrierstufe, zu gegebenenfalls substituiertem Tetrahydrofuran umgesetzt wird.

5

10

- Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß der Katalysator 5 bis 100 Gew.-% Cu-Oxid und 0 bis 95 Gew.-% eines oder mehrerer Metalle oder deren Verbindungen, vorzugsweise deren Oxid, aus der Gruppe bestehend aus Al, Si, Zn, La, Ce, den Elementen der Gruppe IIIA bis VIIIA sowie der Gruppe IA und IIA als aktive Masse aufweist.
- 3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Reaktion in der ersten Zone bei Temperaturen von ≥ 200°C, vorzugsweise 230 bis 300°C, und die Reaktion der zweiten Zone bei Temperaturen von ≤ 280°C, vorzugsweise 150 bis 240°C, durchgeführt wird.
- 25 4. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die in den beiden Reaktionszonen verwendeten Katalysatoren die gleiche Zusammensetzung aufweisen.
- 5. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die in den beiden Reaktionszonen verwendeten Katalysatoren unterschiedliche Zusammensetzungen aufweisen.
- Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß der in der ersten Reaktionszone verwendete Katalysator von 5 bis 100 Gew.-% CuO, 0 bis 80 Gew.-% ZnO und 0 bis 95 Gew.-% Al₂O₃, insbesondere 20 bis 80 Gew.-% CuO, 10 bis 40 Gew.-% ZnO und 5 bis 60 Gew.-% Al₂O₃ und der in der zweiten Reaktionszone verwendete Katalysator von 5 bis 80 Gew.-% CuO, 0 bis 80 Gew.-% ZnO und 0 bis 60

WO 02/48129 PCT/EP01/14393 - 11 -

Gew.-% Al₂O₃, insbesondere 20 bis 60 Gew.-% CuO, 0 bis 60 Gew.-% ZnO und 10 bis 50 Gew.-% Al₂O₃ enthält.

- 7. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß für beide Reaktionszonen ein nicht isotherm betriebener Reaktor verwendet wird, der so eingestellt wird, daß die Temperatur in der ersten Reaktionszone höher ist als in der zweiten Reaktionszone.
- 8. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß die in beiden Reaktionszonen eingestellte Druck unabhängig voneinander bei Werten von 0,5 bis 100 bar, vorzugsweise 1 bis 50 bar, insbesondere < 20 bar, liegt.
 - 9. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß Maleinsäureanhydrid als Edukt eingesetzt wird.
 - 10. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß die Maleinsäureanhydrid-Konzentration in der ersten Reaktionsstufe bei Werten von 0,1 bis 5 Vol.-%, vorzugsweise 0,2 bis 3 Vol.-%, liegt.
- 20 11. Hydrierverfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, daß die erste und zweite Reaktion unabhängig voneinander in einem Rohrreaktor, einem Rohrbündelreaktor oder einem Wirbelschichtreaktor durchgeführt werden.

25

15

5

30

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

I ational Application No

			101/11 01/14393	
A. CLASSII IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER C07D307/08			
According to	lnternational Patent Classification (IPC) or to both national classific	ration and IPC		
	SEARCHED	anon and n-O		
	cumentation searched (classification system followed by classification	ion symbols)		
IPC 7	C07D	,		
Documental	ion searched other than minimum documentation to the extent that s	such documents are incl	luded in the fields searched	
Electronic da	ata base consulted during the international search (name of data be	se and, where practical	al, search terms used)	
WPI Da	ta, PAJ, EPO-Internal			
C DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the re	lovent naceagee	Relevant to claim No.	
Category	Onation of document, with indication, where appropriate, or the re-	evant passages	Helevan to Claim No.	
A	US 5 072 009 A (BUDGE JOHN R ET AL) 10 December 1991 (1991-12-10) cited in the application claims 1-9; examples 1-3		1-11	
A	WO 99 35136 A (EURODIOL S A ;BER (IT)) 15 July 1999 (1999-07-15) cited in the application page 1, line 7;	1-11		
A	22 September 1992 (1992-09-22)	lumn 7, line 28 -column 9, line 3;		
Furth	ner documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family	members are listed in annex.	
° Special ca	tegories of cited documents :	"T" later document put	blished after the international filing date	
	and defining the general state of the art which is not	citèd to understar	nd not in conflict with the application but nd the principle or theory underlying the	
"E" earlier o	ered to be of particular relevance ocument but published on or after the international	invention "X" document of partic	cular relevance: the claimed, invention	
filing date cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive slep when the document is taken alone				
which	is cited to establish the publication date of another n or other special reason (as specified)	"Y" document of partic	cular relevance; the claimed invention	
	ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or	document is comi	dered to involve an inventive step when the ibined with one or more other such docu-	
P docume	neams ent published prior to the international filing date but ean the priority date claimed	in the art.	abination being obvious to a person skilled er of the same patent family	
	actual completion of the international search		f the international search report	
1	5 April 2002	23/04/2	·	
Name and r	nailing address of the ISA	Authorized officer	-	
	European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk			
	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Schmid,	, A	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

PCT/EP 01/14393

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
US 5072009	Α	10-12-1991	US	4965378 A	23-10-1990
			ΑT	82572 T	15-12-1992
			CA	1327812 A1	15-03-1994
			CN	1034541 A ,B	09-08-1989
			DE	3876083 D1	24-12-1992
			DE	3876083 T2	25-03-1993
			EP	0322140 A1	28 -0 6-1989
			ES	2052748 T3	16-07-1994
			JP	18659 09 C	26-08-1994
			JP	2000786 A	05-01-1990
			JP	5075749 B	21-10-1993
WO 9935136	Α	15-07-1999	BE	1011699 A6	07-12-1999
	••		ĀŪ	741416 B2	29-11-2001
			ΑU	2615499 A	26-07-1999
			BR	9904795 A	16-05-2000
			CN	1255920 T	07-06-2000
			WO	9935136 A1	15-07-1999
			EP	0977746 A1	09-02-2000
			JP	2001515519 T	18-09-2001
			US	6288245 B1	11-09-2001
US 5149836	Α	22-09-1992	WO	9302068 A1	04-02-1993

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

l tionales Aktenzeichen PCT/EP 01/14393

			, - , , = , - , - , - , - , - , - , - ,
A. KLASSII IPK 7	FIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C07D307/08		
Nach der ini	ternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klas	sifikation und der IPK	
B. RECHE	RCHIERTE GEBIETE		
Recherchier IPK 7	rter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbo C07D	le)	
	rte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, so		
	er internationalen Recherche konsultlerte elektronische Datenbank (Ni ta, PAJ, EPO-Internal	ame der Datenbank und	d evil. verwendete Suchbegriffe)
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	der in Betracht kommer	nden Teile Betr. Anspruch Nr.
A	US 5 072 009 A (BUDGE JOHN R ET 10. Dezember 1991 (1991-12-10) in der Anmeldung erwähnt Ansprüche 1-9; Beispiele 1-3	AL)	1–11
A	WO 99 35136 A (EURODIOL S A ;BERT (IT)) 15. Juli 1999 (1999-07-15) in der Anmeldung erwähnt Seite 1, Zeile Ansprüche		1-11
A	US 5 149 836 A (DE THOMAS WALDO 22. September 1992 (1992-09-22) Spalte 7, Zeile 28 -Spalte 9, Zei Ansprüche 1-4		1-11
	tere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu ehmen	X Siehe Anhang F	Patentfamilie
"A" Veröffe aber n "E" älteres Anmel "L" Veröffet schein ander soll of ausge "O" Veröffe eine B "P" Veröffe dem b	ntlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, licht als besonders bedeutsam anzusehen ist Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Idedatum veröffentlicht worden ist ntlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsenspruch zweifelhaft ereien zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungszdatum einer ein im Becherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden ier die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie führt) entlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht ntlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach eanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	oder dem Prioritätsc Anmeldung nicht kol Erlindung zugrundel Theorie angegeben "X' Veröffentlichung von kann allein aufgrund erfinderischer Tätigh "Y' Veröffentlichung von kann nicht als auf er werden, wenn die V Veröffentlichungen o diese Verbindung fü "&' Veröffentlichung, die	besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf keit beruhend betrachtet werden besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung rifinderischer Tätigkeil beruhend betrachtet feröffentlichung mit einer oder mehreren anderen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und ir einen Fachmann nahellegend ist Mitglied derselben Patentfamilie ist
	Abschlusses der internationalen Recherche 5. April 2002	Absendedatum des 23/04/20	internationalen Recherchenberichts
	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2	Bevollmächtigter Be	
	Europassiles Fatentam, P.B. 5816 Fatentialit 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31–70) 340–3016	Schmid,	A

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

tionales Aktenzeichen
PCT/EP 01/14393

lm Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
US 5072009	Α.	10-12-1991	US	4965378 A	23-10-1990
			ΑT	82572 T	15-12-1992
			CA	1327812 A1	15-03-1994
			CN	1034541 A ,B	09-08-1989
			DE	38 760 83 D1	24-12-1992
			DE	3876083 T2	25-03-1993
			EΡ	0322140 A1	28 -06-19 89
			ES	20 5274 8 T3	16-07-1994
			J٢	18 659 09 C	26-08-1994
			JP	20 00 786 A	05-01-1990
			JP	507 5 749 B	21-10-1993
WO 9935136	A	15-07-1999	BE	1011699 A6	07-12-1999
			ΑU	741416 B2	29-11-2001
			AU	261 54 99 A	26-07-1999
			BR	9904795 A	16-05-2000
			CN	12 559 20 T	07-06-2000
			WO	9935136 A1	15-07-1999
			EP	0977746 A1	09 -0 2-2000
			JP	2001515519 T	18-09-2001
			US	6288245 B1	11-09-2001
US 5149836	A	22-09-1992	WO	9302068 A1	04-02-1993